

## DADOS

### Experimento 1: Medida do volume e densidade de um sólido com uma balança

$$m_{\text{bloco}} = 20.58 \pm 0.01 \text{ g}$$

$$m_{\text{bloco-surgido}} = 2.47 \pm 0.01 \text{ g (empuxo)}$$

$$\rho_{\text{agua}} = 0.997 \text{ g/cm}^3 \text{ (T=25}^\circ\text{C)}$$

$$\text{Densidade teórica do latão } \rho_{\text{latão}} = 8.56 \text{ g/cm}^3$$

### Experimento 2: Determinar o volume e a densidade de um sólido utilizando o Areômetro de Nicholson

Foi medido as massas adicionais do afloramento em ambos os casos, sólido no prato superior e prato inferior.

Afloramento	Massa adicional $\pm 0.01$ g
Superior	10.03
Inferior	12,82

### Experimento 3: Determinar a densidade de um líquido usando o Areômetro de Nicholson

$$\text{Massa do areômetro } \rightarrow m_{\text{areômetro}} = 100.91 \pm 0.01 \text{ g}$$

Afloramento em água	Massa adicional $\pm 0.01$ g
Superior	33.62

Afloramento em álcool	Massa adicional $\pm 0.01$ g	Temperatura $\pm 0.1^\circ$
Superior	10.78	25.4

**DENSITY OF ALCOHOL**

DENSITY OF ETHYL ALCOHOL IN GRAMS PER CUBIC CENTIMETER,  
COMPUTED FROM MENDELEEFF'S FORMULA  
(Selected from Smithsonian Tables.)

Temp. ° C	0	1	2	3	4
0	.80625	.80541	.80457	.80374	.80290
10	.79788	.79704	.79620	.79535	.79451
20	.78945	.78860	.78775	.78691	.78606
30	.78097	.78012	.77927	.77841	.77756
Temp. ° C	5	6	7	8	9
0	.80207	.80123	.80039	.79956	.79872
10	.79367	.79283	.79198	.79114	.79029
20	.78522	.78437	.78352	.78267	.78182
30	.77671	.77585	.77500	.77414	.77329